45 113 45 45 5 £

u3 2147369 u3 1781

90-219876/29 G04 J07 YAZA 29.11.88
YAZAKI CORP
29.11.88-JP-301304 (06.06.90) C09k-05
Absorbing soln. compsn. for absorption refrigerating machines-includes lithium helide, alkali hydroxide cobalt cpd. and e.g. lithium phosphate,-borate and/or molybdate
C90-094887

The absorbing soln. compsn. comprises an aq. soln. of Li halide contains (A) an alkali hydroxide, pref. L10H and pref. 0.05-0.5 wt.%
(B) a Co cpd., pref. CoCl2 and pref. 0.005-0.1 wt.% and opt. (C) at least one cpd. selected from phosphates, borates, and molybdates.
The phosphate is pref. L39704, the borate is pref. L1297047, and the molybdate is pref. L218004. The concn. of each salt is pref. 0.005-0.1 wt.%.

USE/ADVANTAGE - The absorbing soln. compsn. reduces corrosion and generation of H2 gas, which are promoted by Li halide.
The absorbing soln. and refrigerating machines have longer service lives.

In an example, an absorbing soln. contg. 60 wt.% LiBr, 0.15 wt.% of LiOH, and 0.03 wt.% of CoCl2 showed a fiftieth less corrosion and a sixty fifth less gas generation as compared with the absorbing soln. contg. only 60 wt.% of LiBr. (3pp Dwg.No.0/0)

© 1990 DERWENT PUBLICATIONS LTD.

128, Theobalds Road, London WC1X 8RP, England
US Office: Derwent Inc., 1313 Dolley Madison Boulevard,
Suite 303, McLean, VA22101, USA
Unauthorised copying of this abstract not permitted.

⑲ 日本国特許庁(JP)

(11) 特許出願公開

@ 公 開 特 許 公 報 (A) 平2-147689

50lnt.Cl.⁵

識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成2年(1990)6月6日

C 09 K 5/00 5/02 C 8930-4H 8930-4H

審査請求 未請求 請求項の数 6 (全3頁)

会発明の名称

吸収冷凍機用吸収液

②特 顧 昭63-301304

②出 願 昭63(1988)11月29日

@発明者高橋

静岡県浜松市子安町1370 矢崎総業株式会社内

勿出 願 人 矢崎総業株式会社

東京都港区三田1丁目4番28号

個代 理 人 弁理士 鵜沼 辰之

明 細 4

発明の名称
 吸収冷凍機用吸収液

2. 特許請求の範囲

- 1. ハロゲン化リチウムを含む水溶液を吸収液とする吸収冷凍機用吸収液において、前記吸収液に(a)水酸化アルカリ金属化合物と(b)コパルト化合物とを含有させたことを特徴とする吸収冷凍機用吸収液。
- 2. (c)添加剤として、(イ)燐酸塩、(ロ)硝酸塩、(ハ)モリブデン酸塩の中の少くとも 一以上から成る添加物を含有させたことを特徴 とする請求項1記載の吸収冷疎機用吸収液。
- 3. (a) 水酸化アルカリ金属化合物が水酸化リチウムであり、(b) コバルト化合物が塩化コバルトであることを特徴とする請求項1または請求項2記載の吸収冷凍機用吸収液。
- 4. (a) 水酸化アルカリ金属化合物の漁废が、0.05~0.5重量%であり、(b) コバルト 化合物の漁废が、0.005~0.1重量%であ

ることを特徴とする請求項1ないし請求項3記 級の吸収冷凍機用吸収施2

- 5. (c)添加剤の(イ) 燐酸塩が燐酸リチウムであり、(ロ) 硼酸塩が四硼酸リチウムであり、(ハ) モリブデン酸塩がモリブデン酸リチウムであることを特徴とする請求項2記載の吸収冷凍機用吸収液。
- 6. (c)添加剤の(イ)燐酸塩、(ロ)硼酸塩、 (ハ)モリブデン酸塩の各々の濃度が0.005 ~0.1 重量%であることを特徴とする請求項 2または請求項5記載の吸収冷凍機用吸収液。
- 3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

この発明は、腐蝕性の大きいハロゲン化リチウムを含む水溶液を吸収液とする吸収冷凍機において、吸収液に腐蝕抑制性能の大きい添加剤を含有させて、吸収冷凍機の金属材料の腐蝕を抑制する吸収冷凍機用吸収液に関する。

〔従来の技術〕

従来、吸収冷凍機では、吸収被として一般にハ

特開平2-147689(2)

ロゲン化リチウムの水溶液、特に臭化リチウム水水溶液、特に臭化リチウム水水溶液、物質、臭化リチウム水水溶液が使用されている。これらのの金属を吸収で見いる。これらの吸液をして使用する。これの吸収をして、吸吸では、吸吸では、水溶液が使用が不可欠である。 は、のは、のは、のは、のは、のは、のの大部分は酸、アゾールのであり、、鉄表面に対するとのである。

[発明が解決しようとする課題]

前記のような被膜形成の間の反応における水素ガスの発生を免がれることは困難であり、この水素ガスにより冷凍機内の圧力上昇を招き、運転に支殖を来たすことがしばしばあるという問題点がある。それに加えて、近年、吸収冷凍機の高効率化や空冷化が要望され、吸収被の高濃度化、冷凍

機内の高温化が行なわれるようになった。 これに 伴なって、高温での分解が問題とされる有機系イ ンヒビターや硝酸、亜硝酸系インヒビターを使用 することが困難となる問題点がある。 また、一般 にハロゲン化リチウム水溶液は、高温、高濃度に なる程、腐蚀性が強くなるので、前記インヒビタ ーでは十分に腐蝕を抑制することが困難であると いう問題点がある。

この発明は、ハロゲン化リチウムを含む水溶液 を吸収液とする吸収冷凍機用吸収液において、吸 収冷凍機に使用する金属材料の腐蝕を抑制する吸 収液を提供することを目的としている。

〔課題を解決するための手段〕

この発明の吸収冷凍機用吸収被は、ハロゲン化リチウムを含む水溶液に(a)水酸化アルカリ金属化合物、(b)コバルト化合物を含有させたもので、金属材料に対する腐蝕を抑制する吸収冷凍機用吸収液である。

さらに、腐蝕抑制性を増加する為に (c)添加 剤として、(イ)燐酸塩、(ロ)硝酸塩、(ハ)

モリブデン酸塩の中の少くとも一以上から成る添加物を含有させた吸収冷凍機用吸収被である。

特に、前記(a)水酸化アルカリ金属化合物が水酸化リチウムであり、(b)コバルト化合物が塩化コバルトである冷凍機用吸収液である。

そして、前記 (a) 水酸化アルカリ金属化合物の濃度が、0.05~0.5重量%であり、(b) コバルト化合物の濃度が、0.005~0.1重量%であることが好ましい。

また、前記(c)添加剤の(イ)燐酸塩が燐酸 リチウムであり、(ロ)硼酸塩が四硼酸リチウム であり、(ハ)モリブデン酸塩がモリブデン酸リ チウムである冷凍機用吸収液である。

さらに、(イ)燐酸塩、(ロ)硼酸塩、(ハ) モリブデン酸塩の各々の濃度が0.005~0.1 重量%であることが好ましい。

即ち、水酸化リチウムについては、 0.05 虫 量%、酸化コバルトについては、 0.005 虫量 %が少くとも必要であり、逆に濃度が高すぎると、 アルカリ腐蝕が生じることや、溶解しきれずに沈 設するといった問題が生じるので、水酸化リチウムについては 0.5 重量%、塩化コバルトについては 0.1 重量%を越えないことが好ましい。また、燐酸リチウム、四硼酸リチウム、モリブデン酸リチウムは、0.05 重量%以上添加しないとその効果が生じないで、0.1 重量%を越えた添加量では溶けきれず沈澱する可能性があるので、0.005~0.1 重量%が好ましい。

(作用)

さらに、燐酸リチウム、四硼酸リチウム、モリ ブデン酸リチウムは塩化コパルトのアノード反応

特開平2-147689(3)

抑制効果を増強し、より強力な腐蝕抑制効果をも たらすものである。

(実施例)

臭化リチウム水溶放を60重量%含有する水溶 液を調製し、この水溶液に第1段に示すように水 酸化リチウム、塩化コバルト及び添加剤(燐酸リ チウム、四硼酸リチウム、モリブデン酸リチウム) を加えて実施例1~7の試料吸収液を調製した。 また被検腐蝕材料として重量65.5g、大きさ 1 1.0 cm (縦) × 4.0 cm (機) × 0.2 cm (厚 み)の炭素鋼(spcc)を作製した。これに吊下げ 用の孔を形成し試験片表面をエメリー紙で研磨し、 脱脂処理を行った。その後、第1表の実施例1~ 7に示すインヒピターを含んだ各吸収液中に試験 片を5枚ずつ隔離して吊下げて浸漬した。次に容 器内を真空にし、温度160℃で500時間加熱 処理を行い、冷却後、容器内を再び真空引きし、 腐蝕反応により生成されるガス発生量を測定し、 試験片を取り出して腐蝕滅量を測定した。その結 果を表-1 (実施例)に示す。また比較の為に同

表-1 (実施例)

Na	添加剤	添 加 量 (重量%)	腐無減量(mg/枚)	H ₂ ガス量 (cc)
1	LiOH CoCl,	0.15	25.3	14.0
2	LiOH	0.30	26.7	19.5
3	CoC2, LiOH	0.03	24.6	12.0
4	CoCl, LiOH	0.06		
	CoCl. Li,PO.	0.03	18.4	10.0
5	LiOH CoCl,	0.15	20.1	7.5
	Li,B,O,	0.03		
6	LiOH CoCl.	0.15	20.3	11.4
	Li,M,O,	0.03		
7	CoCI,	0.03	17.6	8.5
	Li,M.O.	0.03		

表-2 (比較例)

Na	添加剤	添 加 量 (重量%)	腐蝕減量(mg/枚)	H ₂ ガス量 (c c)
1	なし		1128	891
2	LiOH Li,CrO.	0.15	52.5	53.6
3	LiOH Li,M.O.	0.15	58.3	56.2
4	LiOH LiNO,	0.15	72.6	66.1

(発明の効果)

本発明は、以上説明したように以下に記載されるような効果を奏する。

本発明の吸収や液域用吸収被は、ハロケス化の吸収や液域のでは、ハロケス化合物、特に水酸化リチウム、及びコパルト化合物で金属ができるが、発生が変数を有し、吸収を有し、発生を表生が対して腐性が高い、発生を表生がある。とのできるが、できる。とのは、スポートでは、スポートを表が

代理人 物沼 辰 之